

No lo entendi

Ejercicio 2

1) Calcular la molaridad de una disolución de 95 gramos de ácido nítrico HNO_3 en 25 g de agua.



masa = 95

volumen = 25

PM = 120 g/mol

$$\frac{95}{(120)(25)} = \frac{95}{3000}$$

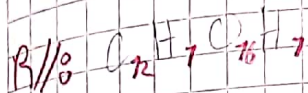
$$M = 0.0316$$

$$H_1 \times 1 = 1$$

$$N_1 \times 14 = 14$$

$$O_3 \times 16 = 48$$

2) Calcular la molaridad de metanol CH_3OH en una disolución 75 g donde el disolvente son 50 gramos de agua.



masa g 75

volumen g 50

PM g 65 g/mol

$$\frac{75}{(65)(50)} = \frac{75}{3250}$$

$$C_1 \times 12 = 12$$

$$H_3 \times 1 = 3$$

$$O_1 \times 16 = 16$$

$$H_1 \times 1 = 1$$

$$M = 4.675$$